THIS PAGE IS INSERTED BY OIPE SCANNING AND IS NOT PART OF THE OFFICIAL RECORD

Best Available Images

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

BLACK BORDERS

TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES

FADED TEXT

BLURRY OR ILLEGIBLE TEXT

SKEWED/SLANTED IMAGES

COLORED PHOTOS HAVE BEEN RENDERED INTO BLACK AND WHITE

VERY DARK BLACK AND WHITE PHOTOS

UNDECIPHERABLE GRAY SCALE DOCUMENTS

IMAGES ARE THE BEST AVAILABLE COPY. AS RESCANNING WILL NOT CORRECT IMAGES, PLEASE DO NOT REPORT THE IMAGES TO THE PROBLEM IMAGE BOX.

PCT

国際事務局



特許協力条約に基づいて公開された国際出願

(51) 国際特許分類 5 (11) 国際公開番号 WO 94/01423 C07D 277/42, 277/44, 277/46 C07D 277/48, A61K 31/425 A1 C07D 417/12 (43) 国際公開日 1994年1月20日 (20.01.1994) (21)国際出願番号 PCT/JP93/00926 (74) 代理人 (22) 国際出願日 1993年7月6日(06.07.93) 弁理士 東海裕作,外(TOKAI,Yusaku et al.) 〒100 東京都千代田区大手町2丁目2番1号 (30) 優先権データ 日本百速株式会社内 Tokyo, (JP) 特顯平4/201787 1992年7月7日(07.07.92) (81) 指定国 (71) 出願人(米国を除くすべての指定国について) AT(欧州特許),BE(欧州特許)。CA、CH(欧州特許)。 日本曹達株式会社(NIPPON SODA CO., LTD.)(JP/JP) DE(欧州特許),DK(欧州特許),ES(欧州特許),FR(欧州特許), 〒100 東京都千代田区大手町2丁目2番1号 Tokyo,(JP) GB(欧州特許),GR(欧州特許),IE(欧州特許),IT(欧州特許)。 (72) 発明者; および KR, LU(欧州特許), MC(欧州特許), NL(欧州特許). (75)発明者/出願人(米国についてのみ)・ PT(欧州特許),SE(欧州特許)。US. 及田 泉(KUMITA, Izumi)[JP/JP] 松田逵彦(MATSUDA, Michihiko)(JP/JP) 添付公開書類 国際調査報告書 岩佐孝男(IWASA, Takao)[JP/JP] 页井孝士(NUKUI, Takashi)(JP/JP) 〒250-02 神奈川県小田原市高田字柳町345 日本有達株式会社 小田原研究所内 Kanagawa.(JP) 野田 薫(NODA, Kaoru)(JP/JP) 〒933 富山県高岡市向野本町300 日本曹達株式会社 高岡工場内 Toyama, (JP) 樣本 章(HASHIMOTO, Sho)[JP/JP]

(54) Title: THIAZOLE DERIVATIVE

〒100 東京都千代田区大手町2丁目2番1号 日本直達株式会社内 Tokyo,(JP)

(54) 発明の名称 チェソール誘導体

$$(X), \qquad \begin{array}{c} R' \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \end{array}$$

(57) Abstract

A novel thiazole derivative represented by general formula (1), having excellent antibacterial and insecticidal activities, and a process for producing the same, wherein R¹, R² and X may be the same or different from one another and each represents halogen, alkyl, alkoxy or alkylthio, n represents 0, 1, 2, or 3, R³ represents hydrogen or an amino-protecting group, and R⁴ represents phenyl, pyridyl or cycloalkyl, each of which may be substituted.

(57) 要約

本発明は一般式〔Ⅰ〕で表される優れた抗菌活性、殺虫活性を有する新規チア ゾール誘導体及びその製法である。

$$(X)_{a} \xrightarrow{R^{1}} N \xrightarrow{N-R^{4}}$$

$$R^{2} \xrightarrow{R^{3}}$$

〔式中、R¹、R²及びXは同一又は相異なって、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基又はアルキルチオ基を表し、

nは0、1、2又は3を表し、

R³ は水素原子又はアミノ基の保護基を表し、

R d は置換されていてもよいフェニル基、置換されていてもよいピリジル基又は 置換されていてもよいシクロアルキル基を表す〕

情報としての用途のみ

PCTに基づいて公開される国際出願のパンフレット第1頁にPCT加盟国を同定するために使用されるコード

 KR 大韓民国 KZ カザヒランと LJ カサヒランカ LK スリセランカ LU フリナランカ LU ラナンオ MC モデカカル MC モデカガカル MN モーラウイト MN モーラウィール NE ニオール・シンド NO ノニュー・シャ PL ボーランド PT ボーランド RO ルーシアンドル RO ルーマアシン SD スーヴェン SE スロヴァン SE スロロヴァン SK スロロヴァル TD チャープライ TTG トークラ UA ツ国 VN ヴェト

明 細 書

チアゾール誘導体

技術分野:

本発明は、新規なチアゾール誘導体、その製法に関する。

技術背景:

近年、ペニシリンおよびセファロスポリン誘導体等の抗生物質が目覚しい勢いで研究開発され、グラム陽性またはグラム陰性の病原細菌による感染症に対して著効を示す薬剤が次々と発売されている。一方、それに伴い難治性深存性皮膚真菌症や内臓真菌症は増加の一途を辿っているが、現在市販の抗真菌剤は副作用の故に適応が制限されている。したがって、人畜に無害で副作用が少ない抗真菌性薬物の開発が待たれている。

また多年にわたる殺虫剤の研究開発によって多くの薬剤、例えばパラチオン、マラチオン等の有機リン系殺虫剤、カルバリル、メソミル等のカーバメイト系殺虫剤などが開発され実用化されて来た。これら殺虫剤が農業の生産向上に果した役割は極めて大きいが近年、これらの殺虫剤の中には残留、蓄積環境汚染等の問題から使用が規制されたり、長期使用の結果として抵抗性害虫を発生せしめたものが出て来ている。従って、これら抵抗性害虫をはじめ各種害虫に卓越した殺虫特性を有し、安全に使用できる新規薬剤の開発が要望されている。

尚、本発明化合物に類似の化合物として次の化合物があり、抗菌活性を示すことが記載されている〔(Biochemical Pharmacology... 11, 271-297 (1962)〕。

本発明の目的は工業的に有利に合成でき、効果が確実で安全に使用できる抗菌活性、殺虫活性を有する新規化合物を提供することにある。

発明の開示:

本発明は一般式〔1〕

$$(X)_{n} \xrightarrow{R^{1}} N \xrightarrow{N-R^{4}}$$

$$R^{2} \qquad R^{3}$$

〔式中、 R^1 、 R^2 及びXは同一又は相異なって、ハロゲン原子、 C_1 $-C_6$ アルキル基、 C_1 $-C_6$ アルコキシ基又は C_1 $-C_6$ アルキルチオ基を表し、n は 0 、 1 、 2 又は 3 を表し、

R³は水素原子又はアミノ基の保護基を表し、

 R^4 は $\{C_1 - C_6 \ T$ ルキル基、 $C_1 - C_6 \ N$ ロアルキル基、 $C_1 - C_6 \ T$ ルカキシ基、 $C_1 - C_6 \ T$ ルケニルオキシ基、 $C_1 - C_6 \ T$ ルキルスルフィニル基、 $C_1 - C_6 \ T$ ルキルスルフィニル基、 $C_1 - C_6 \ T$ ルキルスルフォニル基、 $C_1 - C_6 \ T$ ルキルでモノもしくはジ置換されていてもよいアミノ基、 $C_1 - C_6 \ N$ ロアルキル基で置換されていてもよいフェノキシ基、 $C_1 - C_6 \ N$ ロアルキル基若しくはハロゲン原子で置換されていてもよいピリジルオキシ基、ハロゲン原子又はニトロ基)で置換されていてもよいフェニル基、 $\{C_1 - C_6 \ T$ ルキル基、 $\{C_1 - C_6 \ N$ ロアルキル

基、 $C_1 - C_6$ アルコキシ基、 $C_1 - C_6$ ハロアルコキシ基、 $C_1 - C_6$ アルケニルオキシ基、 $C_1 - C_6$ アルキニルオキシ基、 $C_1 - C_6$ アルキルチオ基、 $C_1 - C_6$ アルキルスルフィニル基、 $C_1 - C_6$ アルキルスルフィニル基、 $C_1 - C_6$ アルキルでモノもしくはジ置換されていてもよいアミノ基、 $C_1 - C_6$ ハロアルキル基で置換されていてもよいフェノキシ基、 $C_1 - C_6$ ハロアルキル基若しくはハロゲン原子で置換されていてもよいピリジルオキシ基、ハロゲン原子又はニトロ基)で置換されていてもよいピリジル基又は $\{C_1 - C_6$ アルキル基、ハロゲン原子〉で置換されていてもよいピリジル基又は $\{C_1 - C_6$ アルキル基、ハロゲン原子〉で置換されていてもよい $\{C_1 - C_6\}$ アルキル基を表す。で表されるチアゾール誘導体及びその製法である。

 R^3 のアミノ基の保護基としては例えば、 C_1 - C_6 アルキル基、 C_2 - C_6 アルケニル基、

本発明化合物の製法は次の通りである。

$$(X)_{n} \xrightarrow{\begin{array}{c} R^{1} & \parallel \\ C & C & H_{2} & -H & a & 1 \\ R^{2} & & & & \\ \end{array}} + R^{4} & NR^{3} & C & NH$$

$$(III)$$

$$(X)_{n} \xrightarrow{R^{1}} N \xrightarrow{N-R^{4}} R^{2}$$

式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、X及びnは前記と同じ意味を表し、H a l は ハロゲン原子を表す。

この反応は対応するアセトフェノン誘導体をハロゲン化した、 α -ハロアセトフェノン誘導体 [II] と対応するチオウレア [III] を反応させる。反応はアルコール、DMF、アセトニトリル、DMS Oあるいはクロロホルム、塩化メチレン等のハロゲン化炭化水素、ジエチルエーテル、ジオキサン等のエーテル類等の溶媒中で、場合によってはトリエチルアミン、ピリジン、N, N-ジメチルアニリン、DB Uなどの有機塩基または炭酸カリ、炭酸ソーダ、水酸化ナトリウム等の無機塩基存在下、室温~150℃、好ましくは60~100℃で行われる。

$$(X)_{n} \xrightarrow{R^{1}} N \xrightarrow{S} N - R^{4} + R^{3} - h \text{ a l}$$

$$R^{2} \qquad \qquad \qquad (IV)$$

$$(X)_{n} \xrightarrow{R^{1}} N \xrightarrow{N-R^{4}} R^{2}$$

$$(X)_{n} \xrightarrow{R^{2}} (Y'')$$

式中、 R^1 、 R^2 、 R^4 、X及Un は前記と同じ意味を表し、 R^3 、はTミノ基の保護基を示し、H a 1 はハロゲン原子を示す。この反応は、炭酸カリ、炭酸ソーダ、水酸化ナトリウムなどの無機塩基あるいはトリエチルアミン、D B U などの有機 3 級T ミン類の存在下、T セトニトリル、クロロホルム、塩化メチレン等のハロゲン化炭化水素、D M F 等の溶媒中、-20 C ~室温、好ましくは-5 C ~ 5 C で反応させて行われる。

いずれの場合も反応終了後は通常の後処理を行うことにより目的物を得ることができる。

本発明化合物の構造は、IR、NMR、MASS等から決定した。

発明を実施するための最良の形態:

次に実施例を挙げ、本発明化合物を更に説明する。

実施例1

4-(2,6-ジクロロフェニル)-2-(4-クロロフェニルアミノ)チア ゾール (化合物番号24)

$$\begin{array}{c|c}
C & 1 \\
\hline
 & N & N & H \\
\hline
 & C & 1
\end{array}$$

2、6-ジクロロフェナシルプロマイド 8、6 g と 1-(4-クロロフェニル)チオウレア 6、0 g を x タ x の x

 $4-(2,6-ジクロロフェニル)-2-{N-メチル-(4-クロロフェニルアミノ)} チアゾール (化合物番号 <math>6.3$)

実施例2

4-(2,6-ij)0ロロフェニル)-2-(4-0)0ロロフェニルアミノ)-1、3-47ゾール1gをDMF20m1に溶解し、ヨウ化メチル0.4gを加え0 $\mathbb C$ に冷却しながら水素化ナトリウムを加え1時間反応させ、さらに室温で1時間反応させた。反応物を水中に注ぎ、酢酸エチルで抽出し、硫酸マグネシウムで乾燥後濃縮した。シリカゲルのカラムクロマトグラフィーで精製し、4-(2,6-ij)0ロロフェニル) $-2-\{N-x+1\}$ 113-115 $\mathbb C$)

実施例3

4-(2,6-ジクロロフェニル)-2-(4-クロロフェニルアミノ)チア ゾール (化合物番号99)

$$\begin{array}{c|c}
C & 1 & S \\
N & N & H & C & 1
\end{array}$$

2. 6-ジクロロフェナシルブロマイド 1.4. 1 gと 1- (4-クロロフェニル)チオウレア 9. 8 gをエタノール 8 0 m 1 に溶解し、9 0 $\mathbb C$ で 2 時間反応させた。反応後、濃縮し析出した結晶をろ過した。水洗後、エーテルで洗浄し 4- (2. 6-ジクロロフェニル)-2- (4-クロロフェニルアミノ)チアゾールの結晶 1.4. 3 gを得た。結晶を酢酸エチル 1.5 0 m 1 に溶解し炭酸水素ナトリウム飽和水溶液で十分洗浄した。有機層を濃縮し、エタノールから再結して 4- (2. 6-ジクロロフェニル)-2- (4-クロロフェニルアミノ)チアゾールの結晶 1.2. 5 gを得た。 (mp. 1.81-1.83 $\mathbb C$)

上記実施例を含めて、本発明化合物の代表例を第1表に示す。

WO 94/01423

	物理恒数 [] m.p.°C		[152-154]	[195-199]	[190-192]	[172-174]	[262-264]	[176-178]	[206-208]	[129-131]	[228-230]	[127-129]	[171-173]
		R¹	Phenyl 2-F-4-Cl-5-OCH₂C≡CH	4-C1	2, 3, 4-c1	2, 4-C1	2, 6-c1	2-F-4-C1	2-CF ₃ -4-C1	2-F-4-C1-5-OCH ₂ C≡CH	2-Me-4-C1	2-0Me-4-C1	Phenyl 3,4-C1
苯	N – R 1 R 3		Phenyl	Pheny 1	Phenyl	Pheny 1	Pheny1	Phenyl	Phenyl	Pheny1	Pheny 1	Pheny 1	Pheny1
第 1	R' S N-N-R'	R³	Н	*	*	*	*	*	*	*	*	*	"
	- "(X)	u	1	*	0	*	*	*	*	`	`	:	*
	(2)	X	4-C1	*									
	ਜ਼ ਜ਼	R²	C1	₹.	*	*	*	*	*	*	*	*	*
	華	R¹	13	*	*	*	*	*	*	*	*	*	"
	尖 句		-	2	က	4	2	9	7	8	6	10	11

WO 94/01423

	物理恒数	() m.p.°C	[156-158]	[134-136]	[159-161]	[143-145]	[217-219]	[167-169]	[159-161]	[169-171]	[150-152]	[156-158]	[228-230]	[174-176]	[211-213]	[159-161]
	ū	, K	3-01	Phenyl 3-OMe	Phenyl 3-SCH,	3-SO ₂ CH ₃	3-SOCH ₃	3-CI-4-Me	3-F-4-Me	Phenyl 4-Br	Phenyl 4-C ₃ H ₇ i	Phenyi 4-C ₃ H ₇ n	Phenyi 4-C ₄ H ₈ t	Phenyl 4-CF ₃	4-C1	4-F
(つづき)			Phenyl 3-Cl	Pheny1	Pheny 1	Phenyl	Phenyi	Pheny1	Pheny1	Pheny 1	Pheny 1	Pheny 1	Pheny	Pheny 1	Pheny 1	Phenyl 4-F
第 1 表 (-	t F	K	Н	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	"
		:	0	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
	>	<														
	50	Z.	C1	2	2	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
	<u></u>	<u>.</u>	10	``	*		*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
	化合物	梅	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	22

	物理恒数	() m.p.°C	[136-138]	[191-193]	[174-176]	[195-203]	[174-176]	[159-161]	[143-145]	[210-218]	[169-173]	[220-222]	[242-246]	[212-214]	[· 108-110]	[213-214]
(つづき)	Ď	N	Pheny I	Phenyl 4-1	Phenyl 4-Me	Phenyl 4-NMe ₂	Phenyl 4-NO ₂	Phenyl 4-0C ₃ H ₇ i	Phenyl 4-OCF ₃	Phenyl 4-OCH ₃	Phenyl 4-SCH ₃	Phenyl 4-50 ₂ CH ₃	Phenyl 4-SOCH ₃	Pyridy1-2	Pyridy1-2 5-Cl	Pyridy1-2 6-Me
第 1 表 (つ	Ç S	, <u>.</u>	н	*	*	*	*		*	*	*	*	*	*	*	"
4.2 (<u> </u>	0	*	*	*	*	*	` `	>	*		*	\$	`	*
	>	<														
	t %		C1	*	*			*	*	*	*	*	*	*	*	*
	-	<u>.</u> ∡	13	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
	化合物	梅	26	27	28	53	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39

	物理恒数	() m.p.	[213-215	[169-171	[198-200	[149-151	[120-122	[163-164	[150-152	[145-147	[160-162	[207-209	[198-200	[173-175	[48-50
	Α.	Y.	Pyridy1-3 6-C1	Pyridy1-3 6-0Me		Phenyl 2-F-4-Cl	Phenyl 2-F-4-C1-5-OCH₂C≡CH	Pheny1 3,4-C1	Phenyl 4-CF ₃	Phenyl 4-Cl	1 4-0CF ₃	1 2, 5-C1-3-CF ₃	Phenyi 2-F-4-OCF ₃	Phenyl 4-OC _n H _s	Phenyl 4-C1-3-CF3
.(つづき)			Pyrid	Pyrid	Pheny 1	Pheny	Pheny	Pheny	Pheny	Pheny	Pheny 1	Pheny 1	Pheny	Pheny	Pheny
第 1 表 (7	. B		æ		*	*	"	*	"	"	*	*	*		"
14TZ	-	1	0	*	*	``	``	*	``	*	*	*	*	*	*
	×	44			_										
	R 2	4	C1	*	(III	*	* *	*	*	*	2	2	*	*	*
	۲.	4	13	*	(24	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
	化合物	番号	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	20	51	52

1 1

	物理恒数	() m.p.°C	[253-255]		[139-141]	[109-111]	[107-109]	[224-226]	[118-121]	[153-154]	[149-151]
(つづき)	R.		Phenyl 3.5-CI-4-0 $\stackrel{\text{Cl}}{\longleftrightarrow}$ CF ₃	Phenyl $2-F-4-0$ \leftarrow CF ₃	<u></u>	\bigcirc	\bigcirc	Phenyl 4-Cl	Phenyl 4-Cl	Phenyl 4-NMe ₂	Phenyl 4-Cl
第 1 表	R³		æ	*	*	*	*	¥	*	2	"
	u		0	*	*	*	``	*	*	`	*
	×	!									
	R ²		ČE.,	\ .	*	*	*	Me	OMe	*	SMe
	. A		Cz.	*	*	*	*	Me	OMe	*	Œ,
	化合物	梅	53	54	52	26	57	28	29	09	61

	物理恒数	() m.p.°C	[186-189]	[113-115]	[178-185]	[76-78]	[89-90]	[78-80]	[100-102]	[29-60]	[59-61]	[110-112]	n p 1.5859	23 no 1.5865
(つづき)	₹	\ 1	Phenyl 4-Cl	Phenyl 4-Cl	Pheny I	Phenyl 4-OC ₃ H,i	Phenyl	Phenyl 2-F-4-Cl	Phenyl 4-CP3	Phenyl 4-Cl	Phenyl 4-OCF ₃	Phenyl 2-F-4-OCF3	$\overline{}$	\Diamond
表()			<u>d</u> .	<u> </u>	<u>a.</u>	<u>d</u>	<u>a</u>	<u> </u>	<u> </u>	<u> </u>	Δ.	<u>a.</u>		
第 1	۳	•	==	Me	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
€ ±/	ū	,		0						*		*	*	
	×		3-Br											
	R2		13	*	*	*	ſz.	*	*	*	*	*	*	"
į	٦. ا		 [3	*	*	*	ČŦ.,	•	*	*	*	*	*	"
	化合物	争	29	63	64	65	99	67	89	69	70	71	72	73

	物理恒数	() m.p.°C	24 no 1.5787	[76-78]	[135-136]	[22-26]	[173-175]	[123-125]	[78-80]		[111-113]	[156-158]	[150-152]	アモルファス	[127-129]
(the	۳,	•	\Diamond		Phenyl 4-Cl	Phenyl 4-Cl	Phenyl 4-OPhenyl	Phenyl 4-OCF ₃	Phenyl 4-OCF ₃	Phenyl 4-Cl	"	*	*	*	"
(つづき)				Pheny l	Pheny	Pheny	Pheny	Phen	Pheny	Pheny					
第 1 表	R³	,	Me	CH30CH2	ж	Me	æ	*	Me	æ	Me	CH ₃ CO	C2H2OCO	CH ₂ =CHCH ₂	C ₂ H ₅ NHCO
		:	0	` `	*	``	`	*	•		0	:	`	`	*
	×									3-01					
	Z Z		ĹŦ.	*	CI	₹.	ᄄ	13	*	ОМе	*	*	*	*	"
	고.		ſr.	*	*	*	*	*	:	ОМе	*	*		•	*
	化合物	海中	74	75	76	77	78	62	08	81	82	83	84	82	98

1 4

	物理恒数	() m.p.°C	[51-53]										
(つづき)	Ω	4	Phenyl 4-Cl	"	"	"	"	"	"	"	"		
第 1 表(Ω	Y.	(CH ₃) ₃ CCOOCH ₂	CH3COOCH2	C2HsCOOCH2	(CH ₃) ₂ NCH ₂ COOCH ₂	CH3COOCH(CH3)	C2H5OCOOCH2	C2H5OCOOCH(CH3)	C2H5OCH2	(CH ₃) ₂ NSO ₂	H ₃ C CH ₂	
	٤	=	0	>	` `	*	*	*	*	*	`	*	
	>	<								_	-		
	0.2	<u> </u>	OMe	*	*	*	·*	*	*	*	*	*	
i		¥	OMe	*		*	*	*	*	*	*	*	
	化合物	梅卟	87	88	88	06	91	92	93	94	92	96	

					第一表	(つづき)	
比合物	- α	D 2	>	F	Ω	D	物理恒数
矿	4	4	<	=	4	1	() m.p.°C
97	OMe	ОМе		0	(CH ₃) 3c CH ₂	Phenyl 4-Cl	
	<u> </u>						ı
					≻ 0		
86	``			*	π	"	[191-193]
66	 	5		*	"	*	[181-183]
100	:	*		*	CH3 CO	"	[98-100]
101	*	*		•	C2H5OCO	"	[156-158]
102	*	*		\$	CH ₂ =CHCH ₂	"	
103	*	*		2	C ₂ H ₅ NHCO	"	[161-163]
7		*		2	(CH ₃) ₃ CC00CH ₂	"	アモルファス
105	*	*		*	CH3 COOCH2	"	
106	*	*		*	C2H5COOCH2	"	
107	*	*		:	(CH ₃) ₂ NCH ₂ COOCH ₂		

	物理恒数	() m.p.°C				アモルファス	[93-95]						
(つづき)	R4		Phenyl 4-C1	"	"	"	*	*					
第 1 表 (-	R³		CH3 COOCH (CH3)	C2H5OCOCH2	C2H5OCOOCH(CH3)	C2H5OCH2	(CH ₃) ₂ NSO ₂ -	H ₃ C CH ₂))=0	CH3) 2° (CH3))= O
	u	1	0	*	*	*	*	*			*		
	×		-										
	R 2		C1	*		*	ž.	*			*		
	٦.	,	. 10	*	*	*	*	•			*	·	
	化合物	番号	108	109	110	111	112	113			114		

本発明化合物は、優れた抗菌活性を示す。また本発明化合物には、殺虫活性、水棲生物に対する防汚効果または抗高脂血症作用を示すものもある。

本発明化合物を含有する抗真菌剤はヒトに包含されるカビ、酵母等の真菌の関与する真菌症、哺乳動物を治療する真菌症治療薬として有用である。

抗真菌剤として使用する目的で軟膏剤、乳剤、懸濁液剤、粉剤、液剤、チンキ剤、エアゾル剤、錠剤、カプセル剤、エリキシル剤等であって、公知の抗真菌剤と同様の各種剤形で使用することができる。用量は病気の重さ、患者の体重および当業者が認める他の因子によって変化させればよい。本発明化合物は生理学的に認められるベヒクル、担体、賦形剤、結合剤、防腐剤、安定剤、香味剤等と共に通常の単位用量形態で混和される。これらの組成物または製剤における活性物質の量は指示された範囲の適当な用量が得られるようにするものである。

錠剤、カプセル剤等の混和する事のできる具体的な薬剤は例えばアラビアゴム等の結合剤、微晶性セルロース等の賦形剤、アルギン酸等の膨化剤、ステアリン酸マグネシウム等の潤滑剤、ナトリウムデソキシコレート等の溶解補助剤、ショ糖等の甘味剤、ペパーミント等の香味剤などが挙げられ、調剤単位形態がカプセルである場合には上記タイプの材料に更に油脂等の液状単体を含有することができる。種々の他の材料は被覆剤として、または調剤単位の物理的形態を別な方法で変化させるために存在させることができる。例えば、錠剤はシェラック、ショ糖またはその両方で被覆することができる。シロップまたはエリキシルは活性化合物、甘味剤としてショ糖、防腐剤としてメチルおよびプロピルパラペン、色素およびチェリー香味のような香味剤を含有することができる。

注射のための無菌組成物は注射用水のようなベヒクル中の活性物質、ゴマ油等の天然産出植物油またはエチルオレート等の合成脂肪ベヒクルを溶解または懸濁させる通常の製薬実施にしたがって処方することができる。緩衝剤、防腐剤、酸化防止剤等が必要に応じて結合することができる。

本発明化合物を農薬として実際に施用する際には他成分を加えず純粋な形で使用できるし、また農薬として使用する目的で一般の農薬のとり得る形態、即ち、

水和剤、粒剤、粉剤、乳剤、水溶剤、懸濁剤等の形態で使用することもできる。 添加剤および担体としては固型剤を目的とする場合は、大豆粉、小麦粉等の植物 性粉末、珪藻土、燃灰石、石こう、タルク、パイロフィライト、クレイ、鉱物油、 植物油等の鉱物性微粉末が使用される。液体の剤型を目的とする場合は、ケロシ ン、鉱油、石油、ソルベントナフサ、キシレン、シクロヘキサン、シクロヘキサ ノン、ジメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシド、アルコール、アセトン、 鉱物油、植物油、水等を溶剤として使用する。これらの製剤において均一かつ安 定な形態をとるために、必要ならば界面活性剤を添加することもできる。このよ うにして得られた水和剤、乳剤は水で所定の濃度に希釈して懸濁液あるいは乳濁 液として、粉剤・粒剤はそのまま植物に散布する方法で使用される。

次に、本発明の農薬組成物の実施例を若干示すが、添加物及び添加割合は、これら実施例に限定されるべきものではなく、広い範囲に変化させることが可能である。製剤実施例中の部は重量部を示す。

実施例 4 水和剤

本発明化合物	4 0 部
珪藻土	5 3 部
高級アルコール硫酸エステル	4 部
アルキルナフタレンスルホン酸塩	3 部

以上を均一に混合して微細に粉砕すれば、有効成分40%の水和剤を得る。

実施例 5 乳剤

本発明化合物	3	0	部
キシレン	3	3	部
ジメチルホルムアミド	3	0	部
ポリオキシエチレンアルキルアリルエーテル		7	部
以上を混合溶解すれば、有効成分30%の乳剤を得る。			

実施例 6 粉剤

本発明化合物 10部

タルク 8 9 部

ポリオキシエチレンアルキルアリルエーテル 1部

以上を均一に混合して微細に粉砕すれば、有効成分10%の粉剤を得る。

実施例7 粒剤

本発明化合物5 部クレー7 3 部

ベントナイト 20部

ジオクチルスルホサクシネートナトリウム塩 1部

リン酸ナトリウム 1部

以上をよく粉砕混合し、水を加えてよく練り合わせた後、造粒乾燥して有効成分 5 %の粒剤を得る。

実施例 8 懸濁剤

本発明化合物	1	0 部
リグニンスルホン酸ナトリウム		4 部
ドデシルベンゼンスルホン酸ナトリウム		1部
キサンタンガム	0.	2 部
水	84.	8 部

以上を混合し、粒度が1ミクロン以下になるまで湿式粉砕すれば、有効成分10 %の懸濁剤を得る。

なお、本発明化合物は単独でも十分有効であることは言うまでもないが、効力 が不十分もしくは弱い病害又は有害昆虫、ダニに対しては各種の殺菌剤や殺虫・ 殺ダニ剤の1種又は2種以上と混合して使用することも出来る。

本発明化合物と混合して使用出来る殺菌剤、殺虫剤、殺ダニ剤、植物生長調節剤の代表例を以下に示す。

〔殺菌剤〕

キャプタン、フォルペット、チウラム、ジネブ、マンネブ、マンゴゼブ、プロ ピネブ、ポリカーバメート、クロロタロニル、キントーゼン、キャプタホル、イ

プロジオン、プロサイミドン、ビンクロゾリン、フルオロイミド、サイモキサニ ル、メプロニル、フルトラニル、ペンシクロン、オキシカルボキシン、ホセチル アルミニウム、プロパモカーブ、トリアジメホン、トリアジメノール、プロピコ ナゾール、ジクロブトラゾール、ビテルタノール、ヘキサコナゾール、マイクロ ブタニル、フルシラゾール、エタコナゾール、フルオトリマゾール、フルトリア フェン、ペンコナゾール、ジニコナゾール、サイプロコナゾール、フェナリモー ル、トリフルミゾール、プロクロラズ、イマザリル、ペフラゾエート、トリデモ ルフ、フェンプロピモルフ、トリホリン、ブチオベート、ピリフェノックス、ア ニラジン、ポリオキシン、メタラキシル、オキサジキシル、フララキシル、イソ プロチオラン、プロベナゾール、ピロールニトリン、ブラストサイジンS、カス ガマイシン、バリダマイシン、硫酸ジヒドロストレプトマイシン、ベノミル、カ ルベンダジム、チオファネートメチル、ヒメキサゾール、塩基性塩化銅、塩基性 硫酸銅、フェンチンアセテート、水酸化トリフェニル錫、ジエトフェンカルブ、 メタスルホカルブ、キノメチオナート、ビナパクリル、レシチン、重曹、ジチア ノン、ジノカップ、フェナミノスルフ、ジクロメジン、グアザチン、ドジン、 I BP、エディフェンホス、メパニピリム、フェリムゾン、トリクラミド、メタス ルホカルブ、フルアジナム、エトキノラック、ジメトモルフ、ピロキロン、テク ロフタラム、フサライド。

〔殺虫・殺ダニ剤〕

クロルベンジレート、フェニソプロモレート、ジコホル、クロルジメホルム、アミトラズ、BPPS、PPPS、ベンゾメート、ヘキシチアゾクス、酸化フェンプタスズ、ポリナクチン、CPCBS、テトラジホン、イソキサチオン、アベルメクチン、多硫化石灰、クロフェンテジン、フルベンズミン、フルフェノクスロン、シヘキサチン、ピリダベン、フェンピロキシメート、フェンチオン、フェニトロチオン、ダイアジノン、クロルピリホス、ESP、バミドチオン、フェントエート、ジメトエート、ホルモチオン、マラチオン、トリクロルホン、チオメトン、ホスメット、ジクロルボス、アセフェート、EPBP、メチルパラチオン

オキシジメトンメチル、エチオン、ピラクロホス、モノクロトホス、メソミル、モノクロトホス、アルディカーブ、プロポキスル、BPMC、MTMC、カルバリル、カルタップ、カルボスルファン、ベンフラカルブ、ピリミカーブ、エトフェンカルブ、フェノキシカルブ、ペルメトリン、シペルメトリン、デカメスリン、フェンバレート、フェンプロパトリン、ピレトリン、アレスリン、テトラメスリン、レスメスリン、ジメスリン、プロパスリン、ビフェンスリン、プロスリン、フルバリネート、シフルスリン、シハロトリン、フルシトリネート、エトフェンプロックス、シクロプロトリン、トラロメトリン、シラネオファン、ジフルベンズロン、クロルフルアズロン、トリフルムロン、テフルベンズロン、グプロフェジン、機械油。

[植物生長調節剤]

ジベレリン類(例えばジベレリンA3、ジベレリンA4、ジベレリンA7) I AA、NAA。

産業上の利用可能性:

試験例1

抗菌試験1

9 6 穴マイクロプレートを使用して、液体培地法によりMIC(最少生育阻止 濃度 μ g / m l)をもとめた。DMSOに溶解した化合物をサプローグルコース培地で、DMSOの濃度が l %をこえないように希釈した。 $\underline{Trychophy}$ ton mentagrophytes (白癬菌)の胞子懸濁液(20~50万胞子/ m l)を接種し、3~7日後にマイクロプレート用光度計で 450 n m における吸光度を測定し、0.02以下になった時の濃度をMICとした。その結果を第2表に示す。

第 2 表

r	
化合物番号	MIC (ppm)
2	0. 1
6	0. 0 3
1 1	0. 1
1 2	0. 1
1 4	0. 3
1 7	0. 3
1 8	0. 1
1 9	0.03
2 0	0. 1
2 1	0. 1
2 3	0. 0 3
2 4	0.03
2 5	0. 1
2 7	0. 0 3
2 8	0. 1
3 1	0. 3
3 2	0. 0 3
3 3	0. 3
3 4	0. 1
4 0	0. 3
4 1	0. 1
4 7	0. 1
5 8	0. 1
5 9 6 1	0. 0 1
0.1	0. 1
対照化合物A	1

対照化合物 A:

試験例2

抗菌試験2

96穴マイクロプレートを使用して、液体培地法によりMIC (最少生育阻止

濃度 μ g/ml)をもとめた。DMSOに溶解した化合物をポテトデキストロース培地で、DMSOの濃度が1%をこえないように希釈した。Botrytis cinerea (インゲン灰色かび病菌) 胞子懸濁液($20\sim50万胞子/ml$)を接種し、 $3\sim7$ 日後にマイクロプレート用光度計で450nmにおける吸光度を測定し、0.02以下になった時の濃度をMICとした。その結果を第3表に示す。

第 3 表

化合物番号	MIC (ppm)
2	1
7	3
1 1	3 0
1 9	1 0
2 3	3 0
2 4	1
2 5	1 0 0
2 7	7
2 8	3 0
3 2	100
3 4	1 0
5 8	2
5 9	1 0
対照化合物A	活性なし

対照化合物 A:第2表の対照化合物 Aと同じ

試験例3 ワタアブラムシに対する効力

3寸鉢に播種した発芽後10日を経過したキュウリにワタアブラムシ成虫を小筆を用いて接種した。1日後に成虫および傷害虫を取り除いて、産下された若虫に前記薬剤の実施例5に示された乳剤の処方に従い化合物濃度が125ppmに

なるように水で希釈した薬液を散布した。温度25℃、湿度65%の恒温室内に置き、6日後に生虫数を数え、殺虫率を求めた。結果を第4表に示した。

	第 4 衣
化合物番号	6日後殺虫率 125ppm
4 2	100(%)
6 4	9 8
6 6	1 0 0
7 5	1 0 0
8 0	8 5
対照化合物A	0
" n	4.0

第 4 表

対照化合物 A:第2表の対照化合物 Aと同じ

試験例4 アワヨトウに対する効力

前記薬剤の実施例 4 に示された水和剤の処方に従い、化合物濃度が125 ppm になるように水で希釈した。その薬液中にトウモロコシ葉を30 秒間浸し、風乾後、アワヨトウ 3 令幼虫 5 頭入っているシャーレにその葉を入れた。ガラス蓋をして温度25 $\mathbb C$ 、湿度65 %の恒温室内に置き、5 日後に殺虫率を調べた。2 反復である。結果を第5 表に示した。

第 5 表

化合物番号	5日後殺虫率 125ppm
2 3	80 (%)
3 2	9 0
4 3	100
4 6	1 0 0
4 7	1 0 0
4 8	1 0 0
5 0	1 0 0
5 1	8 0
5 3	1 0 0
6 7	1 0 0
6 8	8 0
7 0	9 0
7 1	1 0 0
7 6	8 0
7 8	8 0
7 9	1 0 0
8 0	1 0 0
対照化合物A	0
" B	4 0

対照化合物A:第2表の対照化合物Aと同じ

″ B:クロルジメフォルム

$$C \ 1 - \bigcirc N = C \ H \ N \ (C \ H_3)$$

試験例5 モルモットの実験的白癬に対する治療効果

13週令のモルモットの背部の左右に一ケ所ずつ2cm角の菌接種部位を設け、ガムテープを用い、抜毛と皮膚角質層の剝離を行った。ついで、<u>Trichophtyon mentagrophytes</u>の胞子懸濁液(2×10⁷分生子/m1)0.05mlを塗布接種した。接種後4日目から治療を開始し、液剤0.1ml/animal/day の塗布と皮膚病変の観察を16日目まで続けた。18日目に解剖を行い、菌接種部位の皮膚につき菌培養を実施した。その結果を第6表に示す。

第 6 表

群	治療濃度	治療部位数	最終観察日の皮 膚病変の平均ス コアと標準偏差	菌陽性を示した 皮膚小片数/総 皮膚小片数(%)
 化合物番号 9 9 治療群	0.3 %	5	0.2 ± 0.2	2 / 60(3.3)
TO DO OT	1.0 %	5	0.2 ± 0.2	1 / 60(1.7)
無処置対照群	-	5	4.0 ± 0.0	60 / 60(100)
基剤対照群	0	5	4.0 ± 0.0	60 / 60(100)
トルナフテート	0.3 %	5	0.5 ± 0.0	15 / 60(25.0)
1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	1.0 %	5	0.5 ± 0.0	2 / 60(3.3)

無処置対照群に対する有意差; ++ :p < 0.01 (U-検定法)

*** : p < 0.001 (t-検定法)

試験例6 マウスの実験的急性カンジダ症に対する治療効果

6週令のddY系マウスの尾静脈内にCandida albicansの懸濁液(2.4×10 7 /ml)0.1ml/animalを接種した。接種後2時間目と4時間目に化合物を1%ポリオキシエチレン硬化ヒマシ油生理食塩水に懸濁し、尾静脈内に投与(0.05ml/10g体重)した。延命効果を指標に一日一回、死亡状況を観察し、対照群の生存日数中央値に対する治療群の生存日数中央値の比(T/C)を求めた。その結果を第7表に示す。

 化合物番号
 投与量 (mg/kg)
 延命効果 (T/C)

 98
 6.3
 4.2

 miconazole
 6.3
 0.4

 25.0
 4.0

第 7 表

試験例7 急性毒性値の検討

6-7 週令のd d Y系マウスに対する経口及び静脈内投与法による急性毒性を検討した。化合物は、DMFを20%含む5%アラビアゴム水溶液、又は1%ポリオキシエチレン硬化ヒマシ油生理食塩水に懸濁して投与し、2 週間目の生存率から LD_{30} 値を求めた。その結果を第8 表に示す。

| 化合物番号 | LDso値 (mg/kg) | 経口投与 | 静脈内投与 | 98 | > 300 | 200-400 | 99 | > 300 | 200-500 | miconazole | 2560 | 116 |

第 8 表

1:文献值

請求の範囲

1. 一般式〔I〕

R³ は水素原子又はアミノ基の保護基を表し、

 R^4 は $\{C_1 - C_6 アルキル基、C_1 - C_6 ハロアルキル基、<math>C_1 - C_6 アルコ$ キシ基、C」-C。ハロアルコキシ基、C」-C。アルケニルオキシ基、C」-C。アルキニルオキシ基、C、-C。アルキルチオ基、C、-C。アルキルスル フィニル基、CL-C。アルキルスルフォニル基、CL-C。アルキルでモノも しくはジ置換されていてもよいアミノ基、C」-C。ハロアルキル基で置換され ていてもよいフェノキシ基、C」-C。ハロアルキル基若しくはハロゲン原子で 置換されていてもよいピリジルオキシ基、ハロゲン原子又はニトロ基)で置換さ れていてもよいフェニル基、{C¸-C。アルキル基、C¸-C。ハロアルキル 基、Ci-C。アルコキシ基、C;-C。ハロアルコキシ基、Ci-C。アルケ ニルオキシ基、 $C_1 - C_6$ アルキニルオキシ基、 $C_1 - C_6$ アルキルチオ基、 C_1 $-C_{\epsilon}$ アルキルスルフィニル基、 C_{1} $-C_{\epsilon}$ アルキルスルフォニル基、 C_{1} $-C_{\epsilon}$ アルキルでモノもしくはジ置換されていてもよいアミノ基、Ci-C。ハロアル キル基で置換されていてもよいフェノキシ基、С」-С。ハロアルキル基若しく はハロゲン原子で置換されていてもよいピリジルオキシ基、ハロゲン原子又はニ トロ基)で置換されていてもよいピリジル基又は {C」-C。アルキル基、ハロ ゲン原子! で置換されていてもよいС3 - С7 シクロアルキル基を表す] で表さ れるチアゾール誘導体。

2. R³が水素原子、C₁-C。アルキル基、C₂-C。アルケニル基、

3. 一般式[]]

$$(X)_{n} \xrightarrow{R^{1}} CCH_{2} - Hal$$

$$R^{2}$$
(11)

〔式中、 R^1 、 R^2 、X及びnは前記と同じ意味を表し、Halはハロゲン原子を表す〕で表される化合物と一般式 [III]

〔式中、 R^3 、 R^4 は前記と同じ意味を表す〕で表される化合物を反応させることを特徴とする一般式〔I〕

$$(X)_{n} \xrightarrow{R^{1}} N \xrightarrow{N-R^{4}}$$

$$R^{2} \xrightarrow{R^{3}}$$

〔式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、X及びnは前記と同じ意味を表す〕で表されるチアゾール誘導体の製法。

4. 一般式 [I']

$$(X)_{n} \xrightarrow{R^{1}} N \xrightarrow{N-R^{4}} (I')$$

〔式中、 R^1 、 R^2 、 R^4 、X及びnは前記と同じ意味を表す〕で表される化合物と一般式 [IV]

$$R^3$$
 ' $-h$ a l (IV)

〔式中、R³' はアミノ基の保護基を表し、halはハロゲン原子を表す〕で表される化合物を反応させることを特徴とする一般式〔I''〕

$$(X)_{n} \xrightarrow{R^{1}} S$$

$$N - R^{4}$$

$$R^{2}$$

$$R^{3}$$

〔式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 ′、 R^4 、X及びnは前記と同じ意味を表す〕で表されるチアゾール誘導体の製法。

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No. PCT/JP93/00926

A. CLA	SSIFICATION OF SUBJECT MATTER				
Int.	C1 ⁵ C07D277/42, C07D277/44				
	C07D277/48, A61K31/425, C07D417/12 According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC				
	DS SEARCHED				
	ocumentation searched (classification system followed by		•		
Int.	C1 ⁵ C07D277/42, C07D277/44 C07D277/48, A61K31/425	1, C07D277/46, 5, C07D417/12			
Documentat	ion searched other than minimum documentation to the e		e fields searched		
	ata base consulted during the international search (name of ONLINE	of data base and, where practicable, search t	erms used)		
C. DOCU	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT				
Category*	Citation of document, with indication, where ap	propriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.		
X Y	EP, A, 331966 (BAYER AG), September 13, 1989 (13. 09. & DE, A, 38 07232 & JP, A, & US, A, 4968709	. 89), 1-254669	1-2 3, 4		
X Y	J. Chem. Soc., Perkin Trans No. 3, p. 639-643, (1987), Bramley, Susan E. et al., "Hantzsch thiazole synthesi acidic conditions: change regioselectivity"	is under	1-2 3, 4		
A	Indian J. Chem., Sect. B, No. 1, p. 88-90, (1987), Ahluwalia, V. K. et al., "Synthesis and antimicrobia antifungal activities of so 2-[N-(2'-mercapto-1',3',4'-5'-y1) amino]-4-arylthiazola	al and ome new -thiadiazol- e derivatives"	1-4		
A	EP, A, 25413 (CIBA GEIGY AG	i),	1-4		
X Further documents are listed in the continuation of Box C. See patent family annex.					
 Special categories of cited documents: "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance to be of particular relevance earlier document but published on or after the international filing date considered to document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed "E" alter document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention cannot be considered novel or cannot be considered novel or cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is inventive step when the document is obscined to involve an inventive step when the document is obscined to involve an inventive step when the document is obscined to involve an inventive step when the document is obscined to involve an inventive step when the document is obscined to involve an inventive step when the document is obscined to involve an inventive step when the document is alternational invention or other step when the document is taken alone 					
ŀ	Date of the actual completion of the international search Date of mailing of the international search report				
	September 20, 1993 (20. 09. 93) October 12, 1993 (12. 10. 93)				
Name and n	nailing address of the ISA/	Authorized officer			
Japan	nese Patent Office				
Facsimile No. Telephone No.					

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/JP93/00926

		Relevant to claim No
ategory*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Kelevant to claim No
	March 18, 1981 (18. 03. 81), & JP, A, 56-81575 & US, A, 4336353	
A	EP, A, 111904 (SHIONOGI KK), June 27, 1984 (27. 06. 84), & JP, A, 59-112978 & US, A, 4535088	1-4
	•	
	·	

Form PCT/ISA/210 (continuation of second sheet) (July 1992)

A. 発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC))

Int. CL⁵ C07D277/42, C07D277/44, C07D277/46, C07D277/48, A61K31/425, C07D417/12

B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料(国際特許分類(【PC))

Int. CL⁵ C07D277/42, C07D277/44, C07D277/46, C07D277/48, A61K31/425, C07D417/12

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語)

a CAS ONLINE

C. 関連すると認められる文献

引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
х	EP, A, 331966 (BAYER AG)	1-2
Y	13. 9月. 1989(13. 09. 89) &DE, A, 3807232&JP, A, 1-254669 &US, A, 4968709	3, 4
X	J. Chem. Soc Perkin Trans. 1	1-2
Y	Nn 3 p.639-643, (1987), Bramley, Susan E. et. al [Hantzach thiazole synthesis under	3, 4

○ C個の続きにも文献が列挙されている。

□ パテントファミリーに関する別紙を参照。

- * 引用文献のカテゴリー
- 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの
- 「E」先行文献ではあるが、国際出願日以後に公表されたもの
- 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日 若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 (理由を付す)
- 「〇」口頭による開示、使用、展示等に含及する文献
- 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願の日 の後に公表された文献
- 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出顧と 矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のため に引用するもの
 - 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規 性又は進歩性がないと考えられるもの
 - 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの
 - 「&」同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日 国際調査報告の発送日 12.10.93 20, 09, 93 名称及びあて先 特許庁審査官(権限のある職員) 4 C 9 0 5 1 日本国特許庁(ISA/JP) 佐 野 整 郵便器号100 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号 3 4 5 2 電話番号 03-3581-1101 内線

C (統書).	関連すると認められる文献	
引用文献の カテゴリーキ	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
	acidic conditions : change of regioselectivity	
A	Indian J. Chem. Sect. B, vol. 26B, No. 1, p.88-90, (1987), Ahluwalia, V. K. et. al. [Synthesis and antimicrobial and	1-4
	antifungal activities of some new 2-(N-(2-mercapto-1, 3, 4-thiadiazol-5-yl) amino)-4-zrylthiazole derivatives)	
A	EP, A, 25413(CIBA GEIGY AG) 18, 3月, 1981(18, 03, 81) & JP, A, 56-81575&U8, A, 4336353	1-4
A	EP, A, 111904(SHIONOGI KK) 27. 6月. 1984(27. 06. 84) & JP, A, 59-112978&US, A, 4535088	1-4